



REC'D 26 NOV 2004

WIPO PCT

BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

COPIE OFFICIELLE

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 01 OCT. 2004

Pour le Directeur général de l'Institut
national de la propriété Industrielle
Le Chef du Département des brevets

Martine PLANCHE

DOCUMENT DE
PRIORITÉ

PRÉSENTÉ OU TRANSMIS
CONFORMÉMENT À LA RÈGLE
17.1. a) OU b)

INSTITUT
NATIONAL DE
LA PROPRIÉTÉ
INDUSTRIELLE

SIEGE
26 bts, rue de Saint-Petersbourg
75800 PARIS cedex 08
Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04
Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23
www.inpi.fr



26 bis, rue de Saint Pétersbourg
75800 Paris Cedex 08
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 94 86 54

1er dépôt

BREVET D'INVENTION
CERTIFICAT D'UTILITÉ

Code de la propriété intellectuelle - Livre VI



N° 11354-01

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 1/2

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

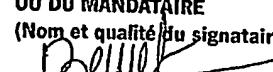
DE 540 W / 260399

1. REMISE EN CHÈQUE 2. DATE 3. LIEU 4. N° D'ENREGISTREMENT 5. NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI 6. DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE PAR L'INPI		7. RÉSERVÉ À L'INPI 8. 20 JUIN 2003 9. 75 INPI PARIS 10. 0307879 11. 30 JUIN 2003 12. Vos références pour ce dossier (facultatif) R 03096/LB		13. NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE À QUI LA CORRESPONDANCE DOIT ÊTRE ADRESSÉE Laure BERRUET RHODIA SERVICES Direction de la Propriété Industrielle 40, rue de la Haie-Coq 93306 AUBERVILLIERS CEDEX	
14. Confirmation d'un dépôt par télécopie <input type="checkbox"/> N° attribué par l'INPI à la télécopie					
15. NATURE DE LA DEMANDE <input checked="" type="checkbox"/> Cochez l'une des 4 cases suivantes					
Demande de brevet <input checked="" type="checkbox"/> Demande de certificat d'utilité <input type="checkbox"/> Demande divisionnaire <input type="checkbox"/> Demande de brevet initiale <input type="checkbox"/> N° _____ Date _____ / _____ / _____ ou demande de certificat d'utilité initiale <input type="checkbox"/> N° _____ Date _____ / _____ / _____					
Transformation d'une demande de brevet européen <input type="checkbox"/> Demande de brevet initiale <input type="checkbox"/> N° _____ Date _____ / _____ / _____					
16. TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum) DISPERSION COLLOÏDALE DE PLAQUETTES DE PHOSPHATE DE CALCIUM, ET SON PROCÉDÉ D'OBTENTION.					
17. DÉCLARATION DE PRIORITÉ OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE LA DATE DE DÉPÔT D'UNE DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE					
Pays ou organisation Date _____ / _____ / _____ N° _____ Pays ou organisation Date _____ / _____ / _____ N° _____ Pays ou organisation Date _____ / _____ / _____ N° _____ <input type="checkbox"/> S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé « Suite »					
18. DEMANDEUR <input type="checkbox"/> S'il y a d'autres demandeurs, cochez la case et utilisez l'imprimé « Suite »					
Nom ou dénomination sociale RHODIA CHIMIE					
Prénoms Forme juridique					
N° SIREN 6 4 2 0 1 4 5 2 6					
Code APE-NAF 1					
Adresse	Rue 26, quai Alphonse Le Gallo				
	Code postal et ville 92512 BOULOGNE-BILLANCOURT CEDEX				
Pays FRANCE					
Nationalité Française					
N° de téléphone (facultatif)					
N° de télécopie (facultatif)					
Adresse électronique (facultatif)					



**BREVET D'INVENTION
CERTIFICAT D'UTILITÉ**

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 2/2

REMISSON DE PIÈCE DATE LIEU	20 JUIN 2003 75 INPI PARIS	Réserve à l'INPI
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI		0307879
DB 540 W /26089		
Vos références pour ce dossier : (facultatif)		R 03096/LB
6 MANDATAIRE		
Nom		BERRUET
Prénom		Laure
Cabinet ou Société		RHODIA SERVICES Direction de la Propriété Industrielle
N° de pouvoir permanent et/ou de lien contractuel		26/04/2002
Adresse	Rue	40, rue de la Haie-Coq
	Code postal et ville	93306 AUBERVILLIERS CEDEX
N° de téléphone (facultatif)		
01 53 56 54 04		
N° de télécopie (facultatif)		
01 53 56 54 10		
Adresse électronique (facultatif)		
7 INVENTEUR (S)		
Les inventeurs sont les demandeurs		<input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non Dans ce cas fournir une désignation d'inventeur(s) séparée
8 RAPPORT DE RECHERCHE		
Établissement immédiat ou établissement différé		<input checked="" type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>
Paiement échelonné de la redevance		Paiement en trois versements, uniquement pour les personnes physiques <input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non
9 RÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES		Uniquement pour les personnes physiques <input type="checkbox"/> Requise pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) <input type="checkbox"/> Requise antérieurement à ce dépôt (joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence):
Si vous avez utilisé l'imprimé «Suite», indiquez le nombre de pages jointes		
10 SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE (Nom et qualité du signataire)		VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI
 Laure BERRUET		L. MARIELLO

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.

DISPERSION COLLOÏDALE DE PLAQUETTES DE PHOSPHATE DE CALCIUM, ET
SON PROCEDE D'OBTENTION

La présente invention a pour objet des dispersions colloïdales de plaquettes de phosphate de calcium, ainsi que leur procédé d'obtention.

5 Dans de nombreux produits, il est utile d'ajouter des composés, en particulier le phosphate de calcium, utiles comme charge de renfort, charge d'isolation thermique, excipient pharmaceutique, agent de polissage, agent de support, matériaux de construction, additif pour les formulations bucco-dentaires ou agent d'encapsulation.

10 En particulier il est connu d'utiliser le phosphate de calcium sous différentes formes, comme par exemple les formes plaquettes, particules, ou dispersions.

Cependant dans le cas des dispersions, les dispersions de phosphate de calcium actuellement disponibles présentent une faible transparence, ce qui est un inconvénient lorsque l'on veut utiliser ces dispersions comme charge de renfort, par exemple dans des matrices polymères transparentes. Cette faible transparence est due à la taille des 15 objets présents dans la dispersion, en particulier à la taille des particules de phosphate de calcium obtenues par les techniques actuelles.

Or, les technologies disponibles actuellement, ne permettent pas d'obtenir des dispersions colloïdales de plaquettes de phosphate de calcium dont la taille des plaquettes est inférieure au micron.

20 Dans le cas de la forme plaquette, il est possible de renforcer une matrice par des plaquettes de phosphate de calcium ce qui permet d'augmenter la tortuosité du chemin diffusionnel de gaz et de diminuer la diffusion des gaz à travers ces matériaux renforcés.

Cependant les plaquettes de phosphate de calcium actuellement disponibles ne 25 diminuent pas ou peu la diffusion des gaz

Afin de répondre aux exigences des industriels, il est devenu nécessaire de trouver d'autres moyens pour apporter des composés stables dont la morphologie est contrôlée et de petite taille, notamment inférieure au micron.

30 Aussi le problème que se propose de résoudre l'invention est de fournir un composé, notamment sous forme de dispersion, stable, de taille nanométrique, et à morphologie contrôlée et plaquettaire.

Dans ce but l'invention propose des dispersions colloïdales de plaquettes de phosphate de calcium contenant au moins un polymère complexant du calcium et dont la longueur des plaquettes, L, est comprise entre 5 et 500 nm et dont l'épaisseur des 35 plaquettes est comprise entre 0,5 et 20 nm.

L'invention a aussi pour objet les plaquettes de phosphate de calcium obtenues par séchage de la dispersion colloïdale selon l'invention.

L'invention propose également un procédé pour préparer ces dispersions colloïdales de plaquettes de phosphate de calcium selon l'invention.

Enfin l'invention a également pour objet l'utilisation des dispersions colloïdales de plaquettes pré-citées comme additif alimentaire, charge de renfort, charge d'isolation

5 thermique, excipient pharmaceutique, agent de polissage, matériaux de construction, additif pour les formulations bucco-dentaires notamment les dentifrices ou agent d'encapsulation.

Les dispersions selon l'invention ont pour avantage de pourvoir enrichir en calcium le produit dans lequel elles sont incorporées. C'est le cas notamment dans le domaine 10 alimentaire où l'on peut incorporer les dispersions selon l'invention dans les aliments, les boissons ou les préparations alimentaires de manière à supplémenter en calcium ces produits. C'est également le cas dans le domaine pharmacologique où il est utile d'ajouter les dispersions selon l'invention à titre de source de calcium, dans des comprimés ou des solutions dans le but, par exemple, de prévenir l'ostéoporose ou pour 15 traiter les maladies des os.

Les dispersions selon l'invention ont encore pour avantage d'être limpide à l'œil, ce qui permet de pourvoir les incorporer dans des liquides sans modifier la transparence initiale du liquide dans lequel elles sont incorporées.

20 L'invention a pour avantage d'apporter une source de calcium qui peut être un précurseur d'hydroxy-apatite [$\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2$] qui est la substance minérale qui se dépose sur la matrice osseuse au cours de l'édification du squelette.

25 L'invention a pour autre avantage de fournir des dispersions colloïdales de plaquettes de phosphate de calcium, qui sont utilisables dans le domaine dentaire afin d'éviter la déminéralisation, notamment dans les pâtes dentifrices ou les bains de bouche.

L'invention a encore comme avantage de ne pas utiliser de caséines.

Un autre avantage de l'invention est de fournir des dispersions colloïdales de plaquettes qui puissent fournir de fortes concentrations en calcium aux produits auxquelles elles sont ajoutées.

30 D'autres avantages et caractéristiques de la présente invention apparaîtront clairement à la lecture de la description et des exemples donnés à titre purement illustratif et non limitatif, qui vont suivre.

35 L'invention concerne tout d'abord une dispersion colloïdale de plaquettes de phosphate de calcium contenant au moins un polymère complexant du calcium et dont la longueur des plaquettes, L, est comprise entre 5 et 500 nm et dont l'épaisseur des plaquettes est comprise entre 0,5 et 20 nm.

Les dispersions selon l'invention comprennent de préférence des plaquettes de phosphate de calcium présentant avantagèreusement une structure monétite ou apatite.

La structure monétite ou la structure apatitique peut être montrée par diffraction aux rayons X, mais également par d'autres techniques usuelles dans ce domaine.

La morphologie des plaquettes contenues dans la dispersion selon l'invention peut être visualisée, entre autre, par microscopie électronique à transmission.

5 Par plaquettes au sens de l'invention, on entend des formes plaquettaires, ou de feuilles ou encore de lamelles, et plus généralement tout volume de faible épaisseur et de plus grande longueur que largeur.

10 Les dispersions selon l'invention présentent des plaquettes dont la longueur, L , est avantageusement comprise 5 et 300 nm, de préférence entre 5 et 200 nm, et dont l'épaisseur est de préférence comprise entre 0,5 et 15 nm. Ces tailles ont été déterminées par microscopie électronique à transmission en utilisant la cryo microscopie suivant la technique Dubochet. Cette technique de microscopie peut être effectuée sur des dispersions diluées. Cette technique permet de visualiser l'état d'agrégation des plaquettes.

15 Les plaquettes contenues dans la dispersion selon l'invention peuvent être constituées de plaquettes élémentaires individualisées. Les dispersions selon l'invention peuvent également contenir des agrégats de plusieurs plaquettes élémentaires. Avantageusement 60% en nombre des plaquettes ou des agrégats de plaquettes dans la dispersion possèdent une taille inférieure ou égale à 500 nm, de préférence 70% et 20 avantageusement 80%.

20 La taille des plaquettes peut également être déterminée par diffusion quasi-élastique de la lumière. Par cette technique, on détermine un diamètre équivalent, d_{50} , qui est compris entre 50 et 300 nm.

25 Les dispersions colloïdales selon l'invention peuvent comprendre au moins un polymère complexant du calcium possédant des fonctions anioniques, de préférence des fonctions carboxylate, phosphate ou phosphonate.

Le polymère peut se trouver dans la phase continue de la dispersion ou dans la phase discontinue, c'est à dire au niveau des plaquettes par exemple adsorbé en surface des plaquettes, ou lié à celles-ci.

30 Avantageusement le polymère complexant du calcium est choisi parmi les polymères à squelette peptidique de type acide polyaspartique, polyglutamique, polylysine, polyglycine ou bien parmi les homopolymères et copolymères de l'acide acrylique ou méthacrylique, de l'acide polyacrylique ou polyméthacrylique ou bien parmi les copolymères du type polyacrylique-polyméthacrylique, polyacrylique-polyhydroxyethylacrylique, polyacrylique-polyacrylamide ou bien parmi les polymères polysaccharides naturels et/ou modifiés tel que le guar, la carboxymethylcellulose, la gomme xanthane ou bien parmi les polymères polysaccharides modifiés possédant des

fonctions phosphates ou phosphonates ou bien parmi les polymères peptidiques contenant des fonctions phosphates.

Avantageusement le polymère complexant du calcium mis en œuvre dans les dispersions selon l'invention possède un poids moléculaire, PM, compris entre 1000 et

5 20000 g/mole, de préférence compris entre 1000 et 5000 g/mole.

Il est possible de déterminer pour chaque dispersion le rapport molaire R_1 :

$$R_1 = \frac{\text{moles de fonctions anioniques présent au sein du polymère}}{\text{moles de calcium}}$$

10 De préférence ce rapport molaire, R_1 , est compris entre 0,0001 et 0,1, avantageusement compris entre 0,0001 et 0,03.

Les plaquettes présentes au sein de la dispersion selon l'invention présentent avantageusement une structure apatitique lorsque le polymère utilisé est de préférence un polymère à squelette polypeptidique, du type polyaspartique. La structure apatitique 15 est obtenue lorsque le rapport R_1 est de préférence compris entre 0,0001 et 0,06.

Les plaquettes présentes au sein de la dispersion selon l'invention présentent avantageusement une structure monétite lorsque le polymère utilisé est de préférence un polymère choisi parmi les polymères du type homopolymères ou copolymères de l'acide acrylique ou méthacrylique ou un polymère à squelette polysaccharide.

20 Les dispersions selon l'invention peuvent comprendre au moins un agent dispersant.

De préférence l'agent dispersant est choisi parmi les polyphosphates, en particulier le tripolyphosphate de sodium, mais d'autres agents dispersant peuvent être envisagés.

25 Il est également possible de déterminer pour chaque dispersion le rapport molaire, R_2 ,

$$R_2 = \frac{\text{mole d'agent dispersant}}{\text{mole de calcium}}$$

30 De préférence ce rapport molaire, R_2 , est compris entre 0,001 et 0,5, et de préférence compris entre 0,001 et 0,1.

Les plaquettes présentes au sein de la dispersion selon l'invention peuvent comprendre des éléments dopants.

35 De préférence ces éléments dopants sont choisis parmi les éléments alcalino-terreux comme le strontium, le magnésium, les éléments de terres rares comme l'yttrium ou les éléments de numéro atomique compris entre 57 et 71. D'autres éléments dopants peuvent également être envisagés, en fonction des différentes applications des dispersions selon l'invention.

Les dispersions selon l'invention peuvent également contenir diverses espèces chimiques absorbées ou liées. Ces espèces chimiques peuvent être par exemple des ions tels que des ions Na^+ , NH_4^+ , Cl^- , NO_3^- . Ces diverses espèces chimiques peuvent être présentes seules ou en combinaison.

5 La dispersion colloïdale peut également contenir des quantités résiduelles de polymère complexant du calcium, d'agent dispersant ou stabilisant et des espèces précitées présentes au sein de la phase continue de la dispersion colloïdale.

La concentration des dispersions colloïdales est de préférence supérieure à 20 g/l, avantageusement supérieure à 100 g/l en plaquettes.

10 La présente invention a également pour objet les plaquettes de phosphate de calcium obtenues par séchage de la dispersion colloïdale selon l'invention.

Par séchage on entend toute technique de séparation d'un solide dans un liquide. Par exemple on peut citer, comme technique de séchage, l'ultracentrifugation.

15 De préférence, la dispersion selon l'invention est séchée, par exemple par atomisation pour recueillir les plaquettes de l'invention sous forme solide.

Ces plaquettes peuvent se présenter sous forme de poudre solide. Dans ce cas les plaquettes sont de préférence agglomérées et peuvent se redisperser sous l'action d'un cisaillement dans une matrice polymère.

20 Ces plaquettes peuvent contenir les divers polymères complexant du calcium, les divers agents dispersants, les divers dopants et / ou diverses espèces chimiques absorbées ou liées décrits précédemment.

La présente invention a également pour objet le procédé de préparation des dispersions selon l'invention.

25 Le procédé de préparation des dispersions selon l'invention est caractérisé en ce qu'il comprend les étapes suivantes :

- i) préparer une solution de sels de calcium dont le pH est compris entre 4 et 6 ;
- ii) ajouter à la solution obtenue à l'étape i) une solution de phosphate, pendant une durée comprise entre 30 minutes et 4 heures et de manière à obtenir un rapport molaire calcium sur phosphore compris entre 1 et 2,5 et en maintenant constant le pH à une valeur comprise entre 4 et 6 ;
- iii) traiter thermiquement la dispersion obtenue à l'étape ii) à une température comprise entre 50°C et 95°C ;
- iv) laver la dispersion obtenue à l'étape iii) ;
- 30 v) ajouter un agent dispersant à la dispersion obtenue à l'étape iv) ;
- vi) séparer la dispersion colloïdale obtenue à l'étape v) ;

et en ce qu'il utilise dans au moins l'une des étapes i) ou ii) des solutions contenant un ion ammonium ;

et en ce que l'on ajoute au moins un polymère complexant du calcium au cours de l'étape i) ou ii) mais avant l'étape iii).

Selon un mode de réalisation particulier, les étapes i) et ii) peuvent être inversées. Dans ce cas la première étape du procédé est l'étape ii), et la deuxième étape est 5 l'étape i).

L'étape ii) du procédé est de préférence réalisée par addition en continue et non pas de manière instantanée de la solution obtenue à l'étape i). Cette addition peut également se faire par un goutte à goutte ou une addition en discontinue à intervalle régulier de temps.

10 Cette addition de solution de phosphate à la solution de calcium est réalisée avec addition continue d'ions OH^- , de préférence de NH_4OH de manière à réguler le pH de la solution au pH de consigne. Le pH de consigne est de préférence compris entre 4 et 6.

15 La concentration en ions OH^- de la solution d'ions OH^- servant à réguler le pH à l'issu de l'étape ii) peut varier de préférence entre 1M et 6M, plus particulièrement entre 2M et 4M.

20 L'addition d'ions OH^- à l'étape ii) peut être réalisée de manière à maintenir constant le pH de la dispersion régulée à pH compris entre 4 et 6 (pH de consigne), de préférence à pH égal à 5, ou à débit constant à l'aide d'une pompe. Par pH constant on entend un pH dont la valeur a été fixée à une valeur comprise entre 4 et 6 et dont le pH ne varie pas de plus 0,2 unités de pH par rapport à cette valeur.

La quantité d'ions OH^- versée est telle que le rapport molaire OH^- / P est compris entre 1 et 2,5, de préférence entre 1,5 et 2.

25 La solution de calcium utilisée selon le procédé de l'invention est avantageusement une solution de CaCl_2 ou de $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$. Cette solution peut éventuellement contenir des sels dopants comme ceux indiqués plus haut.

De préférence la concentration de la solution de calcium est comprise entre 0,25M et 2,5M, de préférence entre 1,25M et 1,75M.

30 La solution de sel de phosphate utilisée selon le procédé de l'invention est avantageusement une solution de phosphate d'ammonium ou de sodium, notamment de $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ ou $(\text{NH}_4)(\text{H}_2\text{PO}_4)$.

Selon le procédé de l'invention, le rapport molaire calcium sur phosphore est avantageusement compris entre 1,3 et 1,7, plus particulièrement il est de 1,66.

35 Les étapes i) et ii) sont de préférence réalisées à une température de 20°C plus ou moins 5°C. Mais d'autres températures de réaction peuvent être envisagées.

Le polymère complexant du calcium, décrit précédemment, peut être ajouté au cours de l'étape i) ou ii) mais avant l'étape de traitement thermique (étape iii).

Dans le cas où le polymère est incorporé à la solution d'ions phosphate (étape ii), la quantité de polymère incorporée est déterminée par le rapport R_3 , nombre de mole de monomère M constitutif du polymère M / nombre de moles de calcium ajoutées, avec R_3 tel que $0,01 < R_3 < 0,1$. De même, la solution d'ions phosphate contenant le polymère est ajustée à un pH compris entre 4 et 6, comme indiqué précédemment.

5 A l'issu de l'étape ii), on obtient de préférence une dispersion sous forme d'un précipité. Par diffraction aux rayons X sur le précipité formé à l'issu de cette étape, qui a été centrifugé puis séché à 20°C. Par microscopie, on observe une morphologie plaquettaire d'objet de taille micronique.

10 Le procédé selon l'invention comprend une étape de traitement thermique, étape iii), dont la température est avantageusement comprise entre 50°C et 95°C, de préférence comprise entre 60°C et 90°C. Ce traitement thermique est aussi nommé mûrissement et a lieu pendant environ 3h à 24 h, de préférence pendant 3h à 16h. La montée en température peut avoir lieu de 1 minute à 30 minutes.

15 Le procédé selon l'invention comprend une étape de lavage, étape iv). Cette étape iv) consiste en une purification ou élimination des espèces ioniques du milieu réactionnel. Cette élimination des espèces ioniques peut être obtenue par ultrafiltration sur membranes ou par tout procédé de séparation solide liquide comme la filtration, la centrifugation.

20 A l'étape iv) du procédé selon l'invention, le précipité solide obtenu peut être lavé en utilisant une solution aqueuse, de préférence de l'eau déminéralisée. Ce lavage est de préférence réalisé en utilisant de 1 à 10 fois le volume du surnageant du précipité à laver. Puis le précipité lavé peut être séparé.

25 L'étape v) du procédé selon l'invention est réalisée de préférence en redispersant le précipité lavé obtenu, à l'aide d'une solution d'agent dispersant en particulier à l'aide d'une solution de tripolyphosphate.

30 La concentration de la solution d'agent dispersant est déterminée par le rapport molaire R_4 de moles d'agent dispersant sur mole de calcium, R_4 étant compris entre 0,001 et 0,5, de préférence compris entre 0,02 et 0,4, et est également déterminée par la concentration finale en calcium de la dispersion. Cette concentration finale en calcium est de préférence comprise entre 0,25M et 1,5M.

35 Après ajout de la solution d'agent dispersant, la solution est agitée pendant avantageusement 10 minutes à 6 heures, de préférence à température ambiante. Lors de cette agitation, il peut se produire un échange entre le polymère adsorbé en surface des plaquettes et les ions polyphosphates. On peut ainsi procéder éventuellement à une nouvelle étape de purification par exemple par ultrafiltration.

On laisse reposer la dispersion obtenue à l'issue de l'étape v) à température ambiante. On observe la formation d'un précipité (culot) et d'une phase surnageante colloïdale.

Au cours de l'étape vi), on sépare la dispersion colloïdale obtenue (surnageant) et 5 le culot. Le culot est éliminé, par différentes techniques connues de l'homme du métier, notamment par siphonnage ou par centrifugation et le surnageant est conservé. Ce surnageant constitue la dispersion colloïdale selon l'invention. Cette dispersion colloïdale peut éventuellement être concentrée par ultrafiltration.

Enfin l'invention concerne l'utilisation des dispersions selon l'invention ou des 10 plaquettes selon l'invention comme additif alimentaire, comme charge de renfort, charge d'isolation thermique, excipient pharmaceutique, agent de polissage, matériaux de construction, additif pour les formulations bucco-dentaires notamment les dentifrices ou agent d'encapsulation.

15 Les exemples suivants illustrent l'invention sans toutefois en limiter la portée.

EXEMPLES

20 **Exemple 1 : Procédé de préparation de dispersions colloïdales de plaquettes de phosphate de calcium à structure monétite , en présence de polymère polyacrylique ((03 MPP 019).**

Etape i): Une solution A est préparée par dissolution de 36,75 g de $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (PM= 147 g/mole) dans 150 ml d'eau. On ajuste le pH à la valeur de 5 par addition de 25 0,3 ml d'une solution de HNO_3 à 0,01M et on complète à 250 ml par de l'eau déminéralisée.

Etape ii): Une solution B est préparée par dissolution de 19,8 g de $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ (PM=132 g/mole) dans 200 ml d'eau. On neutralise cette solution à un pH de 5 par l'addition de 19 ml d'une solution de HNO_3 à 12M. Puis on complète à 250 ml par 30 addition d'eau déminéralisée.

Dans un réacteur agité, à 20°C, on verse en fond de cuve la solution A de sel de calcium. On additionne en deux heures et à pH réglé la solution B de phosphate. La régulation de pH est obtenue à l'aide d'une solution de NH_4OH à 3M. La quantité d'ammoniaque 3M versée lors du maintien en pH est de 92 ml.

35 A la fin de l'addition on laisse sous agitation 5 minutes. Le rapport molaire est $\text{Ca}/\text{P}= 1,66$.

On additionne à débit constant en 5 mn à l'aide d'une pompe 10 ml de solution aqueuse contenant 0,47 g de polymère polyacrylique (PAA) (PM=2000, Aldrich) et ajusté à pH 5 par HNO₃.

Le rapport molaire R₃ = 0,025.

5 A la fin de l'addition on laisse sous agitation 5 minutes.

Etape iii) : La dispersion est ensuite portée à 80°C. La montée en température dure environ 30 minutes. Le temps de mûrissement à 80°C est de 16 heures.

10 Etape iv) : Après refroidissement de la dispersion, on recueille le produit solide par centrifugation. Le produit solide est lavé par 4 fois son volume d'eau et on re-volume à 600 ml par de l'eau déminéralisée.

On sèche à température ambiante une aliquote de 120 ml de suspension re-homogénéisée.

15 La surface spécifique du produit séché est de 71 m²/g. Par diffraction aux rayons X sur le produit séché, on observe principalement la présence d'une structure monétite.

20 Etape v) : Sur 480 ml de suspension lavée non séchée, on additionne 7,36 g de tri-poly-phosphate de sodium (M_w Na₅P₃O₁₀= 368 g) soit un rapport molaire R₄ (tri-poly-phosphate / Ca) = 0,1. On met sous agitation à température ambiante pendant 6 heures et on laisse reposer. On observe la formation d'une phase sumageante limpide à l'œil et d'un décantat.

Etape vi) : On recueille la phase sumageante qui constitue la dispersion colloïdale de l'invention.

25 Par diffusion quasi-élastique de la lumière, le diamètre hydrodynamique moyen est déterminé égal à 205 nm. Par microscopie électronique à transmission, on observe la présence de plaquettes à répartition non monodisperse. Des plaquettes individualisées de taille d'environ 60 nm ainsi que des agrégats de plaquettes sont visibles.

30 **Exemple 2 : Procédé de préparation de dispersions colloïdales de plaquettes de phosphate de calcium à structure apatite, en présence de polymère poly-aspartique (03 MPP 006).**

35 Etape i) : Une solution A est préparée par dissolution de 36,75 g de CaCl₂, 2H₂O (PM= 147 g/mole) dans 150 ml d'eau. On ajuste le pH à la valeur de 5 par addition de 0,3 ml d'une solution de HNO₃ à 0,01M et on complète à 250 ml par de l'eau déminéralisée.

Etape ii) : Une solution B est préparée par dissolution de 19,8 g de $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ (PM=132 g/mole) dans 200 ml d'eau. On neutralise cette solution à un pH de 5 par l'addition de 19 ml d'une solution de HNO_3 à 12M. Puis on complète à 250 ml par addition d'eau déminéralisée.

5 Dans un réacteur agité, à 20°C, on verse en fond de cuve la solution A de sel de calcium. On additionne en deux heures et à pH régulé la solution B de phosphate. La régulation de pH est obtenue à l'aide d'une solution de NH_4OH à 3M. La quantité d'ammoniaque 3M versée lors du maintien en pH est de 92 ml.

10 A la fin de l'addition on laisse sous agitation 5 minutes. Le rapport molaire est $\text{Ca}/\text{P} = 1,66$.

On additionne à débit constant en 5 mn à l'aide d'une pompe 10 ml de solution aqueuse contenant 5,1g de Poly-aspartate de Na à 40%wt (PM=3000, Aldrich) et ajusté à pH 5 par HNO_3 .

Le rapport molaire $R_3 = 0.06$

15 A la fin de l'addition on laisse sous agitation 5 minutes.

Etape iii) : La dispersion est ensuite portée à 80°C. La montée en température dure environ 30 minutes. Le temps de mûrissement à 80°C est de 16 heures.

20 Etape iv) : Après refroidissement de la dispersion, on recueille le produit solide par centrifugation. Le produit solide est lavé par 4 fois son volume d'eau et on re-volume à 600 cc par de l'eau déminéralisée.

25 On sèche une aliquote de suspension à température ambiante. La surface spécifique du produit séché est de $94 \text{ m}^2/\text{g}$. Par diffraction aux rayons X sur le produit séché, on observe principalement la présence d'une structure apatite, avec des raies légèrement décalées vers les petits angles par rapport aux raies de la structure hydroxyapatite.

30 Etape v) : Sur 200 ml de suspension lavée non séchée, on additionne 3,04 g de tri-poly-phosphate de sodium ($M_w \text{ Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10} = 368 \text{ g}$) soit un rapport molaire R_4 (tri-poly-phosphate / Ca) = 0,1. On met sous agitation à température ambiante pendant 6 heures et on laisse reposer. On observe la formation d'une phase surnageante colloïdale limpide à l'œil et d'un précipité.

Etape vi) : On recueille la phase surnageante qui constitue la dispersion colloïdale de l'invention.

35 Par diffusion quasi élastique de la lumière le diamètre hydrodynamique moyen est déterminé égal à 230 nm. Par microscopie électronique à transmission, on observe la présence de plaquettes à répartition non monodisperse. Des plaquettes individualisées de taille d'environ 100 nm ainsi que des agrégats de plaquettes sont visibles.

Par évaporation et calcination d'une aliquote à 600°C, on détermine un extrait sec d'environ 16 g / l .

REVENDICATIONS

1. Dispersion colloïdale de plaquettes de phosphate de calcium contenant au moins un polymère complexant du calcium et dont la longueur des plaquettes, L, est comprise entre 5 et 500 nm et dont l'épaisseur des plaquettes est comprise entre 5 0,5 et 20 nm.
2. Dispersion colloïdale selon la revendication 1 caractérisée en ce que la longueur des plaquettes L est comprise 5 et 300 nm, de préférence entre 5 et 200 nm.
- 10 3. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce que l'épaisseur des plaquettes est comprise entre 0,5 et 15 nm.
4. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle comprend des plaquettes de phosphate de calcium présentant une 15 structure monétite ou apatite.
5. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle comprend au moins un polymère complexant du calcium possédant des 20 fonctions anioniques, de préférence des fonctions carboxylate, phosphate ou phosphonate.
6. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle comprend au moins un polymère complexant du calcium choisi parmi 25 les polymères à squelette peptidique de type acide polyaspartique, polyglutamique, polylysine, polyglycine ou bien parmi les homopolymères et copolymères de l'acide acrylique ou méthacrylique, de l'acide polyacrylique ou polyméthacrylique ou bien parmi les copolymères du type polyacrylique-polyméthacrylique, polyacrylique-polyhydroethylacrylique, polyacrylique-polyacrylamide ou bien parmi les polymères polysaccharides naturels et/ou 30 modifiés tel que le guar, la carboxymethylcellulose, la gomme xanthane ou bien parmi les polymères polysaccharides modifiés possédant des fonctions phosphates ou phosphonates ou bien parmi les polymères peptidiques contenant des fonctions phosphates.
- 35 7. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle présente un rapport molaire, R_1 , moles de fonctions anioniques présent au sein du polymère sur moles de calcium compris entre 0,0001 et 0,1.

8. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle comprend au moins un polymère complexant du calcium possédant un poids moléculaire, PM, compris entre 1000 et 20000 g/mole, de préférence compris entre 1000 et 5000 g/mole.
5
9. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle comprend au moins un agent dispersant.
10
10. Dispersion colloïdale selon la revendication 9 caractérisée en ce qu'elle comprend au moins un agent dispersant choisi parmi les polyphosphates, en particulier le tripolyphosphate de sodium.
15
11. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications 9 ou 10 caractérisé en ce que la dispersion présente un rapport molaire, R_2 , mole d'agent dispersant sur mole de calcium compris entre 0,001 et 0,5, de préférence compris entre 0,001 et 0,1.
20
12. Dispersion colloïdale selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle comprend des éléments dopants choisis parmi les éléments alcalino-terreux comme le strontium, le magnésium, les éléments de terres rares comme l'yttrium ou les éléments de numéro atomique compris entre 57 et 71.
25
13. Plaquettes de phosphate de calcium obtenues par séchage de la dispersion colloïdale selon les revendications 1 à 12.
30
14. Procédé pour préparer les dispersions selon les revendications 1 à 12 caractérisé en ce qu'il comprend les étapes suivantes :
 - i) préparer une solution de sels de calcium dont le pH est compris entre 4 et 6 ;
 - ii) ajouter à la solution obtenue à l'étape i) une solution de phosphate, pendant une durée comprise entre 30 minutes et 4 heures et de manière à obtenir un rapport molaire calcium sur phosphore compris entre 1 et 2,5 et en maintenant constant le pH à une valeur comprise entre 4 et 6 ;
 - iii) traiter thermiquement la dispersion obtenue à l'étape ii) à une température comprise entre 50°C et 95°C ;
 - iv) laver la dispersion obtenue à l'étape iii) ;
 - v) ajouter un agent dispersant à la dispersion obtenue à l'étape iv) ;
 - vi) séparer la dispersion colloïdale obtenue à l'étape v) ;
35

et en ce qu'il utilise dans au moins l'une des étapes i) ou ii) des solutions contenant un ion ammonium ;

et en ce que l'on ajoute au moins un polymère complexant du calcium au cours de l'étape i) ou ii) mais avant l'étape iii).

5

15. Procédé selon la revendication 14 caractérisé en ce que la solution de calcium est une solution de CaCl_2 ou de $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$.

10

16. Procédé selon l'une des revendications 14 à 15 caractérisé en ce que la concentration de la solution de calcium est comprise entre 0,25M et 2,5M, de préférence entre 1,25M et 1,75M.

15

17. Procédé selon l'une des revendications 14 à 16 caractérisé en ce que la solution de sel de phosphate est une solution de phosphate d'ammonium ou de sodium, notamment de $(\text{NH}_4)_2(\text{HPO}_4)$ ou $(\text{NH}_4)(\text{H}_2\text{PO}_4)$.

20

18. Procédé selon l'une des revendications 14 à 17 caractérisé en ce que le rapport molaire calcium sur phosphore est compris entre 1,3 et 1,7 et plus particulièrement il est de 1,66.

30

19. Procédé selon l'une des revendications 14 à 18 caractérisé en ce que la température du traitement thermique à l'étape iii) est comprise entre 50°C et 95°C, de préférence comprise entre 60°C et 90°C.

25

20. Utilisation des dispersions selon l'une des revendications 1 à 12 ou des plaquettes selon la revendication 13 comme additif alimentaire, comme charge de renfort, charge d'isolation thermique, excipient pharmaceutique, agent de polissage, matériaux de construction, additif pour les formulations bucco-dentaires notamment les dentifrices ou agent d'encapsulation.



DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg
75800 Paris Cedex 08
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30

BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ

Code de la propriété Intellectuelle - Livre VI



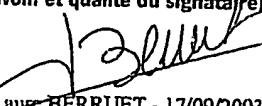
N° 1123502

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1.../1...

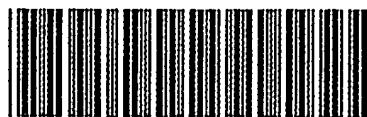
(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

08 113 0 / 260059

Vos références pour ce dossier (facultatif)		R 03096/LB	
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL		03 07879	
TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum)			
DISPERSION COLLOÏDALE DE PLAQUETTES DE PHOSPHATE DE CALCIUM, ET SON PROCEDE D'OBTENTION.			
LE(S) DEMANDEUR(S) :			
RHODIA CHIMIE 26, quai Alphonse Le Gallo 92512 BOULOGNE-BILLANCOURT Cedex France			
DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) : (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).			
Nom		CHANE-CHING	
Prénoms		Jean-Yves	
Adresse	Rue	15, rue Suzanne	
	Code postal et ville	95600	EAUBONNE - France
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom			
Prénoms			
Adresse	Rue		
	Code postal et ville		
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom			
Prénoms			
Adresse	Rue		
	Code postal et ville		
Société d'appartenance (facultatif)			
DATE ET SIGNATURE(S) DU (DES) DEMANDEUR(S) OU DU MANDATAIRE (Nom et qualité du signataire)		 Laure BERRUET - 17/09/2003	

PCT/FR2004/001647



**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- BLACK BORDERS**
- IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- FADED TEXT OR DRAWING**
- BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- SKEWED/SLANTED IMAGES**
- COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- GRAY SCALE DOCUMENTS**
- LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- OTHER: _____**

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.